Apa oxigenată

**Apa oxigenată**, denumită și "[peroxid](https://ro.wikipedia.org/wiki/Peroxid) de [hidrogen](https://ro.wikipedia.org/wiki/Hidrogen)" sau *perhidrol* este un lichid incolor, cu [punctul de fierbere](https://ro.wikipedia.org/wiki/Punct_de_fierbere) 108 °C, cu [punctul de topire](https://ro.wikipedia.org/wiki/Punct_de_topire)/înghețare -33 °C, cu formula chimică H2O2.

Se amestecă cu [apa](https://ro.wikipedia.org/wiki/Ap%C4%83) în orice proporție, este [solubil](https://ro.wikipedia.org/wiki/Solubilitate) în [eter](https://ro.wikipedia.org/wiki/Eter) și [alcool](https://ro.wikipedia.org/wiki/Alcool). Are [constanta dielectrică](https://ro.wikipedia.org/wiki/Permitivitate_(electromagnetism)) mare, apropiată de a apei, fiind un bun dizolvant ionizabil față de săruri, în cazurile în care nu se manifestă ca oxidant. O soluție 35% poartă denumirea de *perhidrol*.[[3]](https://ro.wikipedia.org/wiki/Ap%C4%83_oxigenat%C4%83#cite_note-perhidrol-3)

Fiind instabilă, se descompune spontan, rezultând apă și oxigen. Viteza de descompunere este influențată de o serie de factori ca: [lumina](https://ro.wikipedia.org/wiki/Lumin%C4%83), [căldura](https://ro.wikipedia.org/wiki/C%C4%83ldur%C4%83), [catalizatorii](https://ro.wikipedia.org/wiki/Catalizator) etc. [[3]](https://ro.wikipedia.org/wiki/Ap%C4%83_oxigenat%C4%83#cite_note-perhidrol-3) Este o specie oxigen reactivă.



|  |  |
| --- | --- |
|  | |
| **Apă oxigenată** | |
| [Hydrogen-peroxide-3D-balls.png](https://ro.wikipedia.org/wiki/Fi%C8%99ier:Hydrogen-peroxide-3D-balls.png) Estructura molecular en tres dimensions | |
| [Hydrogen-peroxide-2D.png](https://ro.wikipedia.org/wiki/Fi%C8%99ier:Hydrogen-peroxide-2D.png) | |
| **Identificare** | |
| OO[[1]](https://ro.wikipedia.org/wiki/Ap%C4%83_oxigenat%C4%83#cite_note-0c0a00ee944a93796c9efdd37eb434e2-1)  [Modificați la Wikidata](https://www.wikidata.org/wiki/Q171877#P233) | |
| [**Formulă chimică**](https://ro.wikipedia.org/wiki/Formul%C4%83_chimic%C4%83) | H₂O₂[[1]](https://ro.wikipedia.org/wiki/Ap%C4%83_oxigenat%C4%83#cite_note-0c0a00ee944a93796c9efdd37eb434e2-1)  [Modificați la Wikidata](https://www.wikidata.org/wiki/Q171877#P274) |
| **Masă molară** | 34,005 u[[1]](https://ro.wikipedia.org/wiki/Ap%C4%83_oxigenat%C4%83#cite_note-0c0a00ee944a93796c9efdd37eb434e2-1)  [Modificați la Wikidata](https://www.wikidata.org/wiki/Q171877#P2067) |
| **Proprietăți** | |
| [**Densitate**](https://ro.wikipedia.org/wiki/Densitate) | 1,39 g/cm³[[2]](https://ro.wikipedia.org/wiki/Ap%C4%83_oxigenat%C4%83#cite_note-3375c184ec118c77cf954761ba10876d-2)  [Modificați la Wikidata](https://www.wikidata.org/wiki/Q171877#P2054) la 20 °C |
| [**Punct de topire**](https://ro.wikipedia.org/wiki/Punct_de_topire) | 12 °F[[2]](https://ro.wikipedia.org/wiki/Ap%C4%83_oxigenat%C4%83#cite_note-3375c184ec118c77cf954761ba10876d-2)  [Modificați la Wikidata](https://www.wikidata.org/wiki/Q171877#P2101) |
| [**Punct de fierbere**](https://ro.wikipedia.org/wiki/Punct_de_fierbere) | 286 °F[[2]](https://ro.wikipedia.org/wiki/Ap%C4%83_oxigenat%C4%83#cite_note-3375c184ec118c77cf954761ba10876d-2)  [Modificați la Wikidata](https://www.wikidata.org/wiki/Q171877#P2102) la 760 Torr |
| [**Vâscozitate**](https://ro.wikipedia.org/wiki/V%C3%A2scozitate) | cimenatică 1,245 cm²/s  [Modificați la Wikidata](https://www.wikidata.org/wiki/Q171877#P2118) |
| [NFPA 704.svg](https://ro.wikipedia.org/wiki/Fi%C8%99ier:NFPA_704.svg) | |